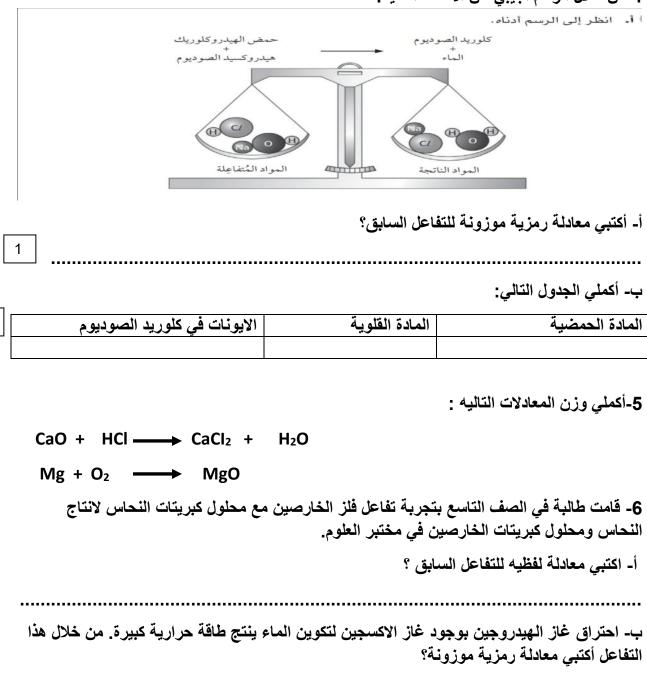
# موقع عُمان التعليمية – oman-edu.com

	الاختبار القصير (3) في مادة الكيمياء للصف التاسع							
	الصف:	اسم الطالبة:						
	، عن المفردات التالية:	1) ادرس الشكل التالي ثم اجب						
	محلول (س) المحلول المراب المحلول المراب المحلول المراب المحلوب المحلو	محلول (ص)						
	التعليمية H+	OH-						
	محلول ع 🖈							
1	ل بين (س) و(ص) باسم تفاعل(اكملي )	أ- يسمى التفاعل السابق						
	بناسبه من الكلمات في العمود الثاني:	ب-صل بين الرمز وما ب						
2	محلول متعادل	ص						
	محلول حامضي							
	محلول قلوي							
	محلول ملحي	سو						
1	لماغنيسيوم في صناعة أقراص مضادات الحموضة:							
	خطأ	<u> </u>						
		التفسير :						
1	ناسبة بالجدول التالي :	3- ضع علامة أمام العبارة الم						
	العبارة صح خطأ							
		تذوب القواعد في الماء بينما ا						
	لويات طعمها مر الذرات في المعادلات الكيميائية	الاحماض طعمها لاذع بينما الفالم						
	القرات في المعدوب الفيسية	المعددوت السيب عرضا						

### موقع غُمان التعليمية – oman-edu.com

م أجيبي عن الاسئلة التالية:	خلال الرسد	۷_من
-----------------------------	------------	------



1

1

1

### موقع عُمان التعليمية – oman-edu.com

#### نموذج الاجابة لأختبار القصير (3) في مادة الكيمياء للصف التاسع

ا التعادل العداق التعادل العداق التعادل العداق التعادل العداق الإهداق العداق التعادل التع	الاهداف	عنوان الدرس	نوع السوال	الملاحظات	الدر جة	الاجابة	م	السوال
ل محلول قلوي و يوصل اجابات استدلال الاحماض على الدرجة ولا الاحماض على الدرجة والقواعد الجابت المحلول متعادل الحمضي على الدرجة واحدة المحدة الزائدة في يوصل اجابه المحدة الزائدة في يوصل اجابه المحدة الزائدة في يوصل اجابه المحدة الزائدة في الدرجة المحدة المحدة الزائدة في الدرجة غير ذلك الحماض المحدة المحددة ا	•	الاحماض			1	التعادل	j	1
	ا ۾ بحارت	والعواحد		الصحيحه ولا				
على الدرجة الدرجة الدرجة وصل المحلول حمضي الدرجة واحدة المحيدة واحدة الإحباء المحيدة والقواعد المحيدة والمحيدة المحيدة	-	الاحماض	استدلال		2	ص محلول قلوي	ب	
كامله يوصل الجابة لدرجة واحدة واحدة أو لا شي يوصل الجابة لا الحماض المعدة الزائدة في المعدة المعدات المع		والقواعد		صحيحه يحصل		ع محلول متعادل		
ل المعدة الزائدة في المعدة المعدة الزائدة في المعدة المعدة المعدة الزائدة في المعدة المعدلات المعدة المعدلات المعددلات المعددات والقواعد المعدلات المعددات والقواعد المعددات والقواعد المعددات والقواعد المعددات المعددات والمعددات المعددات المعدد				على الدرجة		س محلول حمضي		
صحبحتين المحدة واحدة و				كامله يوصل				
على المحدة الزائدة في المحدة الزائدة في المحدة الزائدة في الاحماض على والقواعد المحدة الزائدة في المحدة الزائدة في المحدة المحدة المحدة الزائدة في المحدة المحدية ا				اجابتين				
عدد أو احدة أو لا شي وصل اجابه واحدة أو لا شي وصل اجابه صفر واحدة أو لا شي والقواعد المعدة الزائدة في الصحيحة المعدة المعدة المعدة المعدة المعدة المعدة المعدة المعدة المعدد المعدة المعدد المعدة المعدد المعدة المعدد ال				<b>O</b>				
وصل اجابه مدة قاعدية للإجابة واحدة أو لا شي معرفة الاحماض المعدة الزائدة في الصحيحة المعدة المعددات المحيحة يأخذ الدرجة غير ذلك الكيميائية المعادلات المادة الحمضية حمض الإجابات المادة الحمضية حمض المعددات والقواعد المعددات المهدروكلوريك المعادلات المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعدلات والقواعد المعددات الموديوم المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية المعددات الموديوم المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية المعددات الكيميائية ا								
				- : -				
عدد المعدة الزائدة في المعدة المعدة النائدة في المعدة المعدد								
				*				
تعادل الحموضة الزائدة في الصحيحة المعدة المعدة المعدة المعدة الصحيحة الصحيحة الاحماض والقواعد والقواعد والقواعد والقواعد والمعادلات والمعادلات الدرجة غير ذلك الكيميائية والمعادلات المحداث المعادلات الصحيحة يعطي المحداث والقواعد المحداث	-		***					
المعدة   الصحيحة   الصحيحة   الاجابات   معرفة الاحماض   الصحيحة يأخذ   والقواعد   والقواعد   الدرجة غير ذلك   والمعادلات   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   المعادلات   المحديحة يعطي   الكيميانية   الكيميانية   المعددات   المدة الحمضية حمض   يغطي الاجابات   تطبيق الاحماض   المهيدروكلوريك   كاملة صحيحة   والقواعد   والمعادلات   المادة القلوية هيدروكسيد   يأخذ الدرجة   والمعادلات   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانية   الكيميانة   الكيميانية   الكيميانة   الكيميانة   الكيميانة   الكيميانة   الكيميانية   الكيميانة   الكيميانية   ا			معرفة	••	1		2	
ك خطأ الإجابات معرفة الاحماض الصحيحة يأخذ والقواعد والقواعد الدرجة غير ذلك والمعادلات صفر الكيميائية المعادلات المحليلة والمعادلات المحليلة		والقواعد		7 7		•		
صحح الدرجة غير ذلك الكيميائية والقواعد الكيميائية والمعادلات صفر الكيميائية المعادلات المحدد الكيميائية المعادلات المحددة الحمضية حمض المعادلات المهدروكلوريك المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم الاجابات الكيميائية الكيميائية الصوديوم المحدد الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة	-							
خطأ الدرجة غير ذلك الكيميائية والمعادلات الكيميائية المعادلات المحلجة الكيميائية المعادلات المحلجة الكيميائية المحلجة الكيميائية الكيميائية المحافل المادة الحمضية حمض المحلجة المحلجة المحلوريك المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات المحافل الكيميائية الكيميائة الكيم		_	معرفة		1		3	
الكيميائية المعادلات الم						صح		
ا الاجابة تطبيق المعادلات الصحيحة يعطي الكيميائية الكيميائية المعادلات المادة الحمضية حمض المعدوية يعطي الاجابات تطبيق الاحماض الهيدروكلوريك كاملة صحيحة والقواعد المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم الايونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL العطي الطالب تطبيق المعادلات الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة						خطأ		
الكيميائية المحددة يعطي الكيميائية درجة كاملة المادة الحمضية حمض 1 يعطي الاجابات تطبيق الاحماض الهيدروكلوريك كاملة صحيحة والقواعد المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم الكيميائية الايونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL (الكيميائية الايونات -CaO→ 2 HCl (الكيميائية الاجابة كاملة الكيميائة الكيميائة الكيميائة الكيميائة	-			صفر				
درجة كاملة المادة الحمضية حمض 1 يعطي الاجابات تطبيق الاحماض الهيدروكلوريك كاملة صحيحة والقواعد المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم عير ذلك صفر الكيميائية الايونات -Na+ CL الايونات -CaO→ 2 HCl الاجابة كاملة الكيميائية الكيميائية الاجابة كاملة الكيميائية الكيميائية			تطبيق		1	HCL <u>+Na</u> OH	Í	4
المادة الحمضية حمض		الكيميائية				NaCL+H <sub>2</sub> O		
الهيدروكلوريك كاملة صحيحة والقواعد المادة القلوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم غير ذلك صفر الكيميائية الايونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL والقواعد المعادلات الايونات -CaO→ 2 HCl الاجابة كاملة الكيميائة	-							
المادة القاوية هيدروكسيد يأخذ الدرجة والمعادلات الصوديوم غير ذلك صفر الكيميائية الاونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL لايونات - CaO→۱ 2 HCl الاجابة كاملة الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية الكيميائية المعادلات الكيميائية الكيميائي		_	تطبيق	-	1	•	Ļ	
الصوديوم غير ذلك صفر الكيميائية Na+ CL- الايونات -Na+ CL الايونات - Na+ CL الايونات - CaO→+ 2 HCl الاجابة كاملة الكيميائة CaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O				•				
الايونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL الايونات -Na+ CL ليعطي الطالب تطبيق المعادلات CaG→+ 2 HCl الكيميائة CaCl₂ + H₂O		-						
1 CaO→ 2 HCl يعطي الطالب تطبيق المعادلات (الكيميائة CaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O		الكيميائية		غير ذلك صفر		•		
الاجابة كاملة الكيميائة CaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O	_					الايونات -Na+ CL		
			تطبيق	-	1	CaO→ 2 HCl		5
ا ا غیر ذلك صفر ا ا		الكيميائة				$CaCl_2 + H_2O$		
				غير ذلك صفر				
$   Mg + O_2 \longrightarrow 2  $						$Mg + O_2 \longrightarrow 2$		
MgO						MgO		
						_		

# موقع عُمان التعليمية – oman-edu.com

المعادلات الكيميائية	تطبيق	يعطي الطالب المعادلة اللفظية صحيحة ليحصل على الدرجة	1	الخارضين + كبريتات النحاس النحاس الخارصين + كبريتات الخارصين	١	6
المعادلات الكيميائية	معرفة	يكتب الطالب المعادلة الرمزية الموزونه صحيحة ليحصل على الدرجة	1	2H <sub>2</sub> +O <sub>2</sub> → 2H <sub>2</sub> O	Ţ	